

In the name of Allah, the Most Gracious, the Most Merciful



Copyright disclaimer

"La faculté" is a website that collects copyrights-free medical documents for non-lucrative use.

Some articles are subject to the author's copyrights.

Our team does not own copyrights for some content we publish.

"La faculté" team tries to get a permission to publish any content; however, we are not able to contact all the authors.

If you are the author or copyrights owner of any kind of content on our website, please contact us on: facadm16@gmail.com

All users must know that "La faculté" team cannot be responsible anyway of any violation of the authors' copyrights.

Any lucrative use without permission of the copyrights' owner may expose the user to legal follow-up.



TD 1 GENETIQUE

Dr Boudiaf R

PROPRIETES DES ACIDES NUCLEIQUES

1- Propriétés générales de l' ADN :

- quand une molécule d'ADN est double brin et sachant que l'adénine s'associe toujours à la thymine et que la guanine s'associe toujours à la cytosine :la quantité d'adénine est donc égale à la quantité de thymine et la quantité de cytosine est égale à la quantité de guanine d' ou :

LE RAPPORT DE CHARGAFF $A+G/C+T \approx 1$

- la composition en bases de l'ADN est très variable d'une espèce à une autre, par contre c'est une constante dans une même espèce
- la guanine s'associe à la cytosine par trois liaisons hydrogène(C - G) et la thymine s'associe à l'adénine par deux liaisons hydrogène(T - A)
- l'ADN est soluble dans l'eau et insoluble dans l'éthanol
- la densité de l'ARN > densité de l'ADN >densité des protéines.

2- propriétés physicochimiques des acides nucléiques :

a- effet des acides (PH bas) :

Dans un acide fort exp :acide perchlorique HClO_4 à température $T= 100^\circ\text{C}$, les acides nucléiques sont **complètement** hydrolysés en leurs constituants :bases sucres phosphates.

Dans un acide plus dilué à un PH de 3-4, c'est les liaisons glycosyliques fixées entre bases puriques et sucres qui s'hydrolysent donc l'acide devient apurinique.

b- effet de l'alcalinité (PH élevé) :

- l'augmentation du PH au dessus du PH physiologique (7-8) affecte les liaisons hydrogènes entre les bases, il en résulte une dénaturation de la molécule d' ADN (l' ADN double hélice va donner deux brins d'ADN séparés).
- L'ARN s'hydrolyse à un PH élevé par clivage intramoléculaire du squelette phosphodiester.

c- dénaturation chimique :

A un PH neutre, plusieurs produits chimiques peuvent dénaturer l'ADN ou l'ARN .exemples :

-l'**urée** (H_2NCONH_2) qui est un produit naturel qui résulte du catabolisme des protéines (éliminé par les urines).

- le **formamide** (HCONH_2) : produit utilisé dans le séquençage de l'ADN.

d- la viscosité :

l' ADN d'un chromosome est longue et mince .Son diamètre est de 2 nm et la longueur varie du micromètre jusqu'au mm voir cm chez les eucaryotes(si elle est dégradée de ses histones bien sûr !).

Si l'ADN possédait le même diamètre qu'un spaghetti , le chromosome d'E.Coli aurait une longueur d'un kilomètre.

L'ADN est une molécule relativement rigide. Sa rigidité est similaire à celle des spaghettis AL DENTE (à moitié cuits).

Donc les solutions d'ADN ont une viscosité élevée.

3-propriétés thermiques et spectrométriques des ADN et ARN :

a- absorption des UV :

L'ADN absorbe les rayons UV grâce à la nature aromatique (cyclique) des bases.

La longueur d'onde de l'absorption maximale d'un rayon par l'ADN et l'ARN est de 260nm ($\lambda_{\text{max}} = 260 \text{ nm}$) alors que $\lambda_{\text{max}} = 280 \text{ nm}$ pour les protéines.

Les propriétés d'absorption de L'ADN peuvent être utilisés pour la **détection**, la **quantification** et l'**évaluation de la pureté** de l'ADN dans un échantillon donné.

b- pureté de l'ADN :

La pureté approximative des préparations d'ADN double brin peut être estimée par détermination du rapport d'absorption à 260nm et à 280nm.

L'ADN double brin possède un rapport : $A_{260} / A_{280} = 1,8$

L'ARN possède un rapport : $A_{260} / A_{280} \approx 2$

Pour les protéines : $A_{260} / A_{280} < 1$

Donc, en pratique :

- si un échantillon d'ADN possède un rapport $A_{260} / A_{280} > 1,8 \rightarrow$ l'échantillon est contaminé par de l'ARN.
- si un échantillon d'ADN possède un rapport $A_{260} / A_{280} < 1,8 \rightarrow$ l'échantillon est contaminé par des protéines.

SCHEMA A DESSINER AU TABLEAU

c- dénaturation thermique :

la chaleur dénature l'ADN(sépare les deux brins liés par les ponts hydrogène).

Pour chaque type d'ADN il existe une température T_M ou 50 % de l'ADN est sous forme mono brin.

T_M varie en fonction de la richesse de l'ADN en A-T et G-C car plus l'ADN est riche en G-C plus elle est élevée parce que séparer G de C nécessite plus d'énergie que séparer A de T et ce à cause du nombre des ponts hydrogène.

La dénaturation est réversible s'il y a diminution progressive de la température c- à-d l'ADN se reforme en double brin tout en respectant la complémentarité des bases.